

Г1я7
Р45

А. РЕФОРМАТСКИЙ

Неорганическая ХИМИЯ



НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ.

(НАЧАЛЬНЫЙ КУРСЪ.)

Седьмое, исправленное и дополненное, изданіе.

Съ 7 портретами и 103 рисунками.

А. РЕФОРМАТСКАГО.

Періодическая система элементовъ.

Ряды.	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВЪ.								
	О	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII
1	—	H1,008	—	—	—	—	—	—	—
2	He3,96	Li6,94	Be9,1	B11,0	C12,00	N14,01	O16,00	F19,0	—
3	Ne20,2	Na23,00	Mg24,32	Al27,1	Si28,3	P31,04	S32,07	Cl35,46	—
4	Ar39,93	K39,10	Ca40,07	Sc44,1	Ti48,1	V51,0	Cr52,0	Mn54,93	Fe55,85 Co58,97 Ni58,69 Cu63,55
5	—	Ca63,5	Zn65,3	Ga69,7	Ge72,5	As74,96	Se79,2	Br79,92	—
6	Kr82,92	Rb85,46	Sr87,63	Y89,0	Zr90,5	Nb93,3	Mo96,0	—	Ru101,1 Rh102,9 Pd106,1 Ag107,88
7	—	Ag107,88	Cd112,0	In114,8	Sn119,0	Sb120,2	Te127,5	I126,92	—
8	Xe130,9	Cs132,91	Ba137,33	La139,0	Ce140,23	—	—	—	— — —
9	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	Yb172,0	—	Ta181,3	W184,0	—	Os190,0 Ir193,1 Pt195,0 Au197,0
11	—	Au197,0	Hg200,6	Tl204,0	Pb207,2	Bi208,0	—	—	—
12	Nt 222,4	—	Rd226,4	—	Th232,4	—	U1238,5	—	—
<p>Высшіе солеобразные окислы:</p> <p> R R²O RO R²O³ RO² R²O⁴ RO³ R²O⁵ RO⁴</p> <p>Высшія газообразныя водородныя соединенія:</p> <p> RH⁴ RH³ RH² RH</p>									

Москва.—1912.